# Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/006512

International filing date: 01 April 2005 (01.04.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2004-111460

Filing date: 05 April 2004 (05.04.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 20 May 2005 (20.05.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日

Date of Application: 2004年 4月 5日

出 願 番 号

Application Number: 特願 2 0 0 4 - 1 1 1 4 6 0

バリ条約による外国への出願 に用いる優先権の主張の基礎 となる出願の国コードと出願 番号

The country code and number of your priority application, to be used for filing abroad under the Paris Convention, is JP2004-111460

出 願 人

出光興産株式会社

Applicant(s):

2005年 4月27日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office ·) · [1]



【書類名】 特許願 【整理番号】 IDS1609A 【提出日】 平成16年 4月 5日 【あて先】 特許庁長官 今井 康夫 殿 【国際特許分類】 G03F 7/039 【発明者】 【住所又は居所】 千葉県市原市姉崎海岸1番地1 【氏名】 石井 宏寿 【発明者】 【住所又は居所】 千葉県市原市姉崎海岸1番地1 【氏名】 大和田 貴紀 【発明者】 【住所又は居所】 東京都目黒区大岡山2-12-1 東京工業大学内 【氏名】 祐二 柴崎 【発明者】 【住所又は居所】 東京都目黒区大岡山2-12-1 東京工業大学内 上田 充 【氏名】 【特許出願人】 【識別番号】 000183657 【氏名又は名称】 出光石油化学株式会社 【代理人】 【識別番号】 100086759 【弁理士】 【氏名又は名称】 渡辺 喜平 【手数料の表示】 【予納台帳番号】 0 1 3 6 1 9 【納付金額】 16,000円 【提出物件の目録】 【物件名】 特許請求の範囲 【物件名】 明細書 【物件名】 図面 1 【物件名】 要約書

【包括委任状番号】 0200132

# 【書類名】特許請求の範囲

# 【請求項1】

酸性水溶液で洗浄し、イオン交換樹脂で処理した、下記一般式(1)で表される極端紫外光反応性有機化合物からなるフォトレジスト基材、光酸発生剤又は光塩基発生剤、及びクエンチャーを含むフォトレジスト組成物。

# 【化1】

$$\begin{pmatrix}
C & Y \\
M & X \\
X & D
\end{pmatrix}_{n}$$
(1)

【式中、Aは、【化2】

で表される有機基であり、

B、C及びDは、相互に独立な、極端紫外光反応性基、極端紫外光に活性なクロモフォアの作用に対し反応性を有する基、又は

【化3】

$$Ar$$
  $Ar$   $CH_2$   $Ar$   $Ar$   $Ar$   $Ar$   $Ar$ 

[Arは、RO一及び/又はROCO一(R、RO一及びROCO一は、極端紫外光反応性基又は極端紫外光に活性なクロモフォアの作用に対し反応性を有する基である)で置換されたフェニル基又はナフチル基である。]

で表される有機基であり、

X、Y及びZは、相互に独立な、単結合Xはエーテル結合であり、1+m+n=2、3、4 Xは8である。]

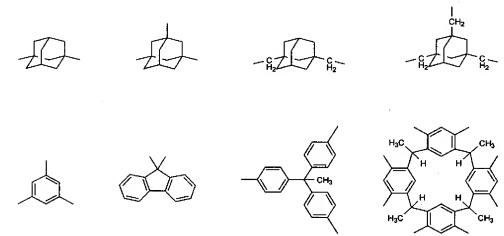
#### 【請求項2】

前記極端紫外光反応性有機化合物が、室温下においてアモルファス状態であり、分子の平均直径が2nm以下である請求項1に記載のフォトレジスト組成物。

#### 【請求項3】

前記Aが、

【化4】



で表される有機基であり、

前記B、C及びDが、相互に独立な、水素原子、tertーブチル基、tertーブチロキシカルボニルメチル基、tertーブチロキシカルボニル基、1ーテトラヒドロピラニル基、1ーテトラヒドロフラニル基、1ーエトキシエチル基、1ーフェノキシエチル基

【化5】

$$-\left(\begin{matrix} H_2 \\ C \end{matrix}\right)_S P - \left(\begin{matrix} O \\ O - C - O - Q \end{matrix}\right)_T$$

[Pは、炭素数6~20の(r+1)価の芳香族基であり、Qは、炭素数4~30の有機基であり、rは、1~10の整数であり、sは、0~10の整数である。]

で表される有機基、又は

$$Ar$$
  $Ar$   $CH_2$   $Ar$   $Ar$   $Ar$   $Ar$   $Ar$ 

[Arは、RO-及び/又はROCO-(Rは、水素、tertーブチル基、tertーブチロキシカルボニルメチル基、tertーブチロキシカルボニル基、1ーテトラヒドロピラニル基、1ーテトラヒドロフラニル基、1ーエトキシエチル基、1ーフェノキシエチル基、又は

【化7】

$$-\left(\begin{matrix} H_2 \\ C \end{matrix}\right)_{S} P - \left(\begin{matrix} O \\ O - C - O - Q \end{matrix}\right)_{r}$$

[Pは、炭素数6~20の(r+1) 価の芳香族基であり、Qは、炭素数4~30の有機基であり、rは、1~10の整数であり、sは、0~10の整数である。]

で表される有機基である)で置換されたフェニル基又はナフチル基である。] で表される有機基であり、

前記X、Y及びZが、相互に独立な、単結合又はエーテル結合である請求項1又は2に記載のフォトレジスト組成物。

#### 【請求項4】

前記Aが、

【化8】

で表される有機基であり、

前記B、C及びDが、相互に独立な、水素原子、tertーブチル基、tertーブチロキシカルボニルメチル基、tertーブチロキシカルボニル基、1ーテトラヒドロピラニル基、1ーテトラヒドロフラニル基、1ーエトキシエチル基、1ーフェノキシエチル基、又は

【化9】

$$\frac{-\left(\begin{array}{c}H_2\\C\end{array}\right)}{s}P-\left(\begin{array}{c}O\\O-C\\C\end{array}\right)$$

[Pは、炭素数  $6 \sim 20$ の(r+1) 価の芳香族基であり、Qは、炭素数  $4 \sim 30$ の有機基であり、rは、 $1 \sim 10$ の整数であり、sは、 $0 \sim 10$ の整数である。]

で表される有機基であり、

前記X、Y及びZが、エーテル結合である請求項1~3のいずれか一項に記載のフォトレジスト組成物。

#### 【請求項5】

酸性水溶液で洗浄し、イオン交換樹脂で処理した、下記一般式(1)で表される感放射

線性有機化合物からなるフォトレジスト基材、光酸発生剤又は光塩基発生剤、及びクエンチャーを含むフォトレジスト組成物。

【化10】

$$\begin{pmatrix}
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & &$$

【式中、Aは、【化11】

で表される有機基であり、

B、C及びDは、相互に独立な、tertーブチロキシカルボニルメチル基、tertーブチロキシカルボニル基、又は

【化12】

$$-\left(\begin{array}{c} H_2 \\ C \end{array}\right)_{S} P - \left(\begin{array}{c} O \\ O - C - O - Q \end{array}\right)_{f}$$

【請求項6】

前記

【化13】

$$-\left(\begin{array}{c} H_2 \\ C \end{array}\right)_S P - \left(\begin{array}{c} O \\ O - C - O - Q \end{array}\right)_T$$

で表される有機基が、4-(tertーブトキシカルボニルオキシ)ベンジル基、又は3,5-ジ(tertーブトキシカルボニルオキシ)ベンジル基である請求項5に記載のフォトレジスト組成物。

#### 【請求項7】

前記放射線が、極端紫外光又は電子線である請求項5又は6に記載のフォトレジスト組

成物。

# 【請求項8】

前記B、C及びDのうち、少なくとも一つが水素原子であり、前記X、Y及びZが、エーテル結合である請求項1~7のいずれか一項に記載のフォトレジスト組成物。

# 【請求項9】

前記フォトレジスト基材中の塩基性不純物の含有量が10ppm以下である請求項1~8のいずれか一項に記載のフォトレジスト組成物。

#### 【請求項10】

請求項1~9のいずれか一項に記載のフォトレジスト組成物を用いるリソグラフィーによる微細加工方法。

# 【請求項11】

請求項1~9のいずれか一項に記載のフォトレジスト組成物を用いて作製した半導体装置。

【書類名】明細書

【発明の名称】フォトレジスト組成物

【技術分野】

 $[0\ 0\ 0\ 1\ ]$ 

本発明は、半導体等の電気・電子分野や光学分野等で用いられるフォトレジスト組成物 、特に超微細加工用フォトレジスト組成物に関する。

#### 【背景技術】

[00002]

極端紫外光(Extream Ultra Violet、EUV)又は電子線によるリソグラフィーは、半導体等の製造において、高生産性、高解像度の微細加工方法として有用であり、それに用いる高感度、高解像度のフォトレジストを開発することが求められている。これらリソグラフィーにおいて使用するフォトレジストは、所望する微細パターンの生産性、解像度等の観点から、その感度を向上させることが欠かせない。

[0003]

極端紫外光による超微細加工の際に用いられるフォトレジストとしては、例えば、公知のKrFレーザーによる超微細加工の際に用いられていた化学増幅型ポリヒドロキシスチレン系フォトレジストが挙げられる。このレジストでは、50nm程度までの微細加工が可能であることが知られている。しかし、このレジストでは、極端紫外光による超微細加工の最大のメリットである50nm以細のバターンを作成すると、低感度、ラインエッジラフネスが大きい、レジストアウトガスが多い等の問題が生じてしまうため、極端紫外光本来の性能を十分に引き出しているとは言えなかった。このような背景から、より高性能のフォトレジストを開発することが求められていた。

 $[0\ 0\ 0\ 4\ ]$ 

この求めに応じ、他のレジスト化合物と比較して、光酸発生剤が高濃度である化学増幅ポジ型フォトレジストを用いる方法が提案されている(例えば、特許文献 1 参照)。しかし、この方法では、実施例において、ヒドロキシスチレン/スチレン/ t ーブチルアクリレートからなるターポリマーからなる基材、全固形分中の少なくとも約5重量%のジ(tーブチルフェニル)ヨードニウムオルトートリフルオロメチルスルフォネートからなる光酸発生剤、テトラブチルアンモニウムヒドロキシド乳酸塩及び乳酸エチルからなるフォトレジストに関して、極端紫外光を用いた場合の作成ライン幅等の具体的結果が例示されていなかった。従って、これらの結果については、ラインエッジラフネスの観点から、電子線を用いた場合で例示された100nmまでの加工が限界であると考えられた。これは光酸発生剤の過剰添加による基材の過剰反応、即ち、非露光部への酸の過剰拡散が原因と推定される。

【特許文献 1 】 特開 2 0 0 2 - 0 5 5 4 5 7 号 公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0005]

本発明は、上記事情に鑑みなされたものであり、極端紫外光や電子線等による超微細加工が、高感度、高解像度、低ラインエッジラフネスで可能な、フォトレジスト組成物を提供することを目的とする。

[0006]

上記目的を達成するため、本発明者等は鋭意検討を重ねた結果、従来のフォトレジストによる超微細加工の際に生ずる問題は、従来使用されてきた高分子化合物からなるフォトレジスト基材の分子形状や、フォトレジスト基材の分子構造中の保護基の構造に基づく反応性、又は、フォトレジスト基材合成時に反応剤や触媒として用いたため残留したり、人体や環境から混入したりする塩基性不純物が、フォトレジストの感度低下に起因することを突き止めた。

特に、フォトレジストにおいて、極端紫外光や電子線がフォトレジスト層を通過する際の吸収度が高く、光源の強度が低い場合には、光酸発生剤を高濃度にすることがあるが、

これに塩基性不純物が微量でも混入すると、酸発生剤から発生したプロトンを中和するため所望の反応が進行しなくなる。この問題は、特に、カリックスレゾルシナレン系フォトレジストに顕著である。

本発明者らは、これらの問題を解消した、高感度、高解像度、低ラインエッジラフネス等の特徴を具備するフォトレジスト組成物を見出し、本発明を完成させた。

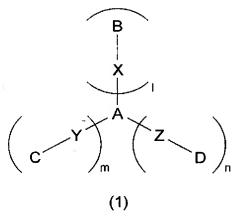
# 【課題を解決するための手段】

# $[0\ 0\ 0\ 7]$

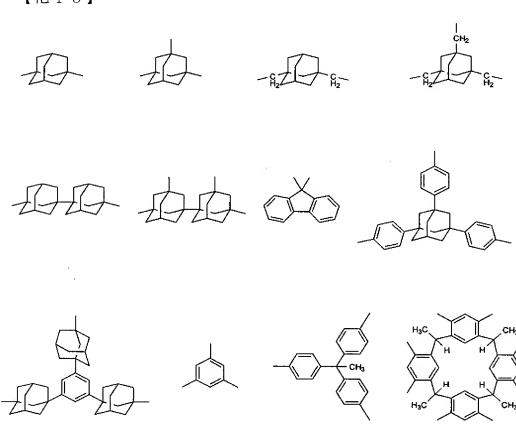
本発明によれば、以下のフォトレジスト組成物等が提供される。

1.酸性水溶液で洗浄し、イオン交換樹脂で処理した、下記一般式(1)で表される極端紫外光反応性有機化合物からなるフォトレジスト基材、光酸発生剤又は光塩基発生剤、及びクエンチャーを含むフォトレジスト組成物。

# 【化14】



【式中、Aは、【化15】



で表される有機基であり、

B、C及びDは、相互に独立な、極端紫外光反応性基、極端紫外光に活性なクロモフォアの作用に対し反応性を有する基、又は

【化16】

$$Ar$$
  $Ar$   $CH_2$   $Ar$   $Ar$   $Ar$   $Ar$ 

[Arは、RO-及び/又はROCO-(R、RO-及びROCO-は、極端紫外光反応性基又は極端紫外光に活性なクロモフォアの作用に対し反応性を有する基である)で置換されたフェニル基又はナフチル基である。]

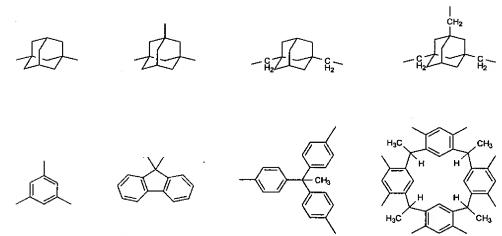
で表される有機基であり、

X、Y及びZは、相互に独立な、単結合Xはエーテル結合であり、1+m+n=2、3、4 Xは8である。]

2. 前記極端紫外光反応性有機化合物が、室温下においてアモルファス状態であり、分子の平均直径が2nm以下である1に記載のフォトレジスト組成物。

3. 前記Aが、

【化17】



で表される有機基であり、

前記B、C及びDが、相互に独立な、水素原子、tertーブチル基、tertーブチロキシカルボニルメチル基、tertーブチロキシカルボニル基、1ーテトラヒドロピラニル基、1ーテトラヒドロフラニル基、1ーエトキシエチル基、1ーフェノキシエチル基

【化18】

で表される有機基、又は 【化19】

[Arは、RO-及び/又はROCO-(Rは、水素、tert-ブチル基、tert-ブチロキシカルボニルメチル基、tert-ブチロキシカルボニル基、<math>1-テトラヒドロピラニル基、1-テトラヒドロフラニル基、1-エトキシエチル基、1-フェノキシエチル基、又は

【化20】

$$-\left(\begin{matrix} H_2 \\ C \end{matrix}\right)_S P - \left(\begin{matrix} O \\ II \\ O - C - O - Q \end{matrix}\right)_T$$

[Pは、炭素数  $6 \sim 20$ の(r+1) 価の芳香族基であり、Qは、炭素数  $4 \sim 30$ の有機基であり、rは、 $1 \sim 10$ の整数であり、sは、 $0 \sim 10$ の整数である。

で表される有機基である)で置換されたフェニル基又はナフチル基である。

で表される有機基であり、 前記X、Y及びZが、相互に独立な、単結合又はエーテル結合である1又は2に記載の

4. 前記Aが、

# 【化21】

フォトレジスト組成物。

で表される有機基であり、

前記B、C及びDが、相互に独立な、水素原子、tertーブチル基、tertーブチロキシカルボニルメチル基、tertーブチロキシカルボニル基、1ーテトラヒドロピラニル基、1ーテトラヒドロフラニル基、1ーエトキシエチル基、1ーフェノキシエチル基、又は

【化22】

$$\frac{-\left(\begin{array}{c}H_2\\C\end{array}\right)_sP-\left(\begin{array}{c}O\\C-O-Q\end{array}\right)_r$$

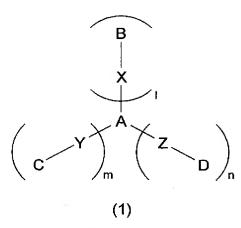
[Pは、炭素数6~20の(r+1) 価の芳香族基であり、Qは、炭素数4~30の有機基であり、rは、1~10の整数であり、sは、0~10の整数である。]

で表される有機基であり、

前記X、Y及びZが、エーテル結合である $1\sim3$ のいずれかに記載のフォトレジスト組成物。

5.酸性水溶液で洗浄し、イオン交換樹脂で処理した、下記一般式(1)で表される感放射線性有機化合物からなるフォトレジスト基材、光酸発生剤又は光塩基発生剤、及びクエンチャーを含むフォトレジスト組成物。

【化23】



【式中、Aは、【化24】

で表される有機基であり、

B、C及びDは、相互に独立な、tertーブチロキシカルボニルメチル基、tertーブチロキシカルボニル基、又は

【化25】

[Pは、炭素数  $6 \sim 20$ の(r+1) 価の芳香族基であり、Qは、炭素数  $4 \sim 30$ の有機基であり、rは、 $1 \sim 10$ の整数であり、sは、 $0 \sim 10$ の整数である。]

で表される有機基であり、X、Y及びZは、相互に独立な、単結合Xはエーテル結合であり、1+m+n=3 Xは8である。

6. 前記

【化26】

$$-\left(\begin{matrix} H_2 \\ C \end{matrix}\right)_S P - \left(\begin{matrix} O \\ O - C - O - Q \end{matrix}\right)_T$$

で表される有機基が、4 - (tert-ブトキシカルボニルオキシ)ベンジル基、又は3,5-ジ(tert-ブトキシカルボニルオキシ)ベンジル基である5に記載のフォトレジスト組成物。

7. 前記放射線が、極端紫外光又は電子線である5又は6に記載のフォトレジスト組成物

8. 前記B、C及びDのうち、少なくとも一つが水素原子であり、前記X、Y及びZが、エーテル結合である $1 \sim 7$ のいずれかに記載のフォトレジスト組成物。

- 9. 前記フォトレジスト基材中の塩基性不純物の含有量が10ppm以下である1~8のいずれかに記載のフォトレジスト組成物。
- 10.1~9のいずれかに記載のフォトレジスト組成物を用いるリソグラフィーによる微細加工方法。
- 11.1~9のいずれかに記載のフォトレジスト組成物を用いて作製した半導体装置。

# 【発明の効果】

# [0008]

本発明によれば、極端紫外光や電子線等による超微細加工が、高感度、高解像度、低ラインエッジラフネスで可能な、フォトレジスト組成物を提供することができる。

# 【発明を実施するための最良の形態】

# [0009]

以下、本発明のフォトレジスト組成物について説明する。

本発明の組成物は、フォトレジスト基材、光酸発生剤又は光塩基発生剤、及びクエンチャーを含む。好ましくは、さらに溶媒を含む。即ち、本発明の組成物は、好ましくは、これら各成分と、これらを溶解するための溶媒とを含む液体状組成物である。本発明では、超微細加工を施す基板等に、フォトレジストを均一に塗布するため、液体状組成物にすることが好ましい。

#### $[0\ 0\ 1\ 0\ ]$

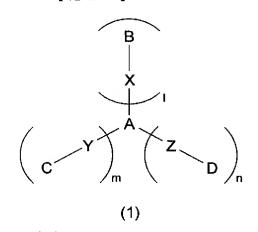
本発明の組成物に含まれるフォトレジスト基材は、下記一般式(1)で表される有機化合物からなる。この化合物は、感放射線性である。

ここで、放射線とは、波長が10~300nmの紫外光、具体的には、極端紫外光及び 真空紫外光、又は電子線、イオンビーム等を意味する。

#### $[0\ 0\ 1\ 1\ ]$

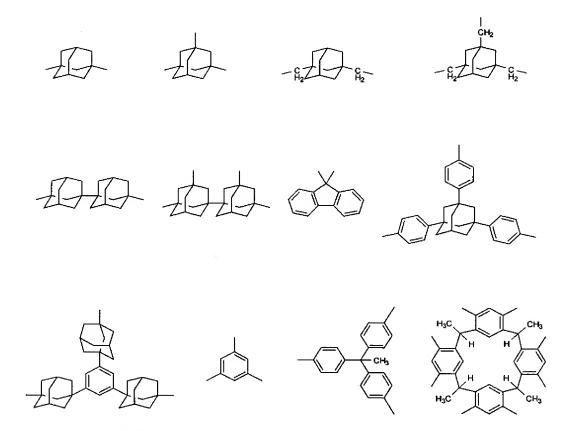
本発明で用いる化合物は、好ましくは、極端紫外光及び/又は電子線反応性であり、より好ましくは電子線反応性である。尚、これらの化合物は、これら以外の一般的な放射線(例之は、赤外光、可視光紫外光、紫外光(g線、i線等)、X線等)にも反応することができる。

# 【化27】



[式中、Aは、

# 【化28】



で表される有機基であり、

B、C及びDは、相互に独立な、感放射線性基、放射線に活性なクロモフォアの作用に対し反応性を有する基、又は

# 【化29】

$$Ar$$
  $Ar$   $CH_2$   $Ar$   $Ar$   $Ar$   $Ar$   $Ar$ 

[Arは、RO一及び/又はROCO一(R、RO一及びROCO一は、感放射線性基又は放射線に活性なクロモフォアの作用に対し反応性を有する基である)で置換されたフェニル基又はナフチル基である。]

で表される有機基であり、

X、Y及びZは、相互に独立な、単結合又はエーテル結合であり、1+m+n=2、3、4 又は8である。]

#### $[0\ 0\ 1\ 2]$

B~Dは、放射線の照射により反応性を示す置換基(感放射線性基)、放射線に活性な クロモフォアの作用に対し反応性を有する基、又はこれらを含む置換基である。

B、C及びDのうち、少なくとも一つは水素原子であることが好ましい。

# $[0\ 0\ 1\ 3]$

置換基B~Dの具体例としては、以下に示す有機基、及び後述する感放射線性基、又は放射線に活性なクロモフォアの作用に対し反応性を有する基R、RO-及びROCO-が

挙げられる。

【化30】

[Arは、RO一及び/又はROCO一(R、RO一及びROCO一は、感放射線性基又は放射線に活性なクロモフォアの作用に対し反応性を有する基である)で置換されたフェニル基又はナフチル基である。]

# $[0\ 0\ 1\ 4]$

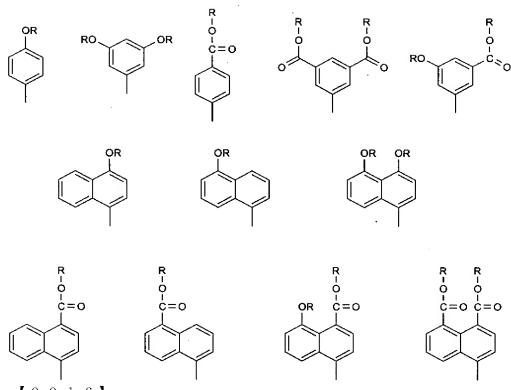
本発明で用いる化合物としては、具体的に、下記式(2)~(17)の化合物及びこれらの位置異性体等が挙げられる。

$$A_{1} - O = A_{1}$$
 $A_{1} - O = A_{1}$ 
 $A_{2} - O = A_{1}$ 
 $A_{2} - O = A_{2}$ 
 $A_{3} - O = A_{4}$ 
 $A_{4} - O = A_{4}$ 
 $A_{5} - O = A_{4}$ 
 $A_{7} - O = A_{1}$ 
 $A_{7} - O = A_{1}$ 
 $A_{7} - O = A_{2}$ 
 $A_{7} - O = A_{1}$ 
 $A_{7} - O = A_{2}$ 
 $A_{7$ 

Ar 
$$O$$
  $CH_3$ 
 $Ar O$   $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_4$ 
 $CH_5$ 
 $CH$ 

# [0015]

上記式(2)~(14)において、置換基Arは、感放射線性基又は放射線に活性なクロモフォアの作用に対し反応性を有する基R、RO一及びROCO一(後述)を含んでいれば、いずれも好適に使用できる。具体的には、以下に示す置換基及びこれらの位置異性の置換基等が挙げられる。置換基Arは、一種単独で用いてもよく、また、本発明の効果を損なわない範囲で、二種以上を組合せて用いてもよい。



[0016]

上記式(15)~(17)及び上記置換基Arにおいて、置換基R、RO-及びROCO-は、感放射線性基、又は放射線に活性なクロモフォアの作用に対し反応性を有する基であれば、いずれも好適に使用できる。具体的には、Rとして例示すると、水素;tert-ブチル基、アダマンチル基等の三級炭化水素基;tert-ブトキシカルボニル基等の、RO-基が炭酸エステル基を構成する置換基;メトキシメチル基、1-エトキシエチル基、1-フェノキシエチル基等の、RO-基がアセタール基を構成する置換基の他、Rとして以下に示す置換基等が挙げられる。置換基Rは、一種単独で用いてもよく、また、本発明の効果を損なわない範囲で、二種以上を組合せて用いてもよい。

#### 【化33】

[式中、R'、R',及びR','は、相互に独立な、炭素数  $1\sim10$  の脂肪族炭化水素 基又は芳香族基であり、Pは、炭素数  $6\sim20$  の(r+1)価の芳香族基であり、Qは、 炭素数  $4\sim30$  の有機基であり、r は、 $1\sim10$  の整数であり、s は、 $0\sim10$  の整数である。]

# $[0\ 0\ 1\ 7]$

# 【化34】

$$\frac{\left(\begin{array}{c}H_2\\C\end{array}\right)_{S}P\left(\begin{array}{c}O\\C\end{array}-O-Q\right)_{r}$$

で表される有機基において、芳香族基P、有機基Qの炭素数は、好ましくは、それぞれ $6\sim10$ 、 $4\sim20$ であり、r、s は、それぞれ好ましくは、 $1\sim5$ 、 $0\sim3$ である。

#### $[0\ 0\ 1\ 8]$

具体的には、以下の有機基が挙げられる。

# 【化35】

$$-\overset{\mathsf{H}_2}{\mathsf{C}} - \overset{\mathsf{O}}{\mathsf{C}} - \overset{\mathsf{O}}{\mathsf$$

# $[0\ 0\ 1\ 9]$

本発明では、基材中の塩基性不純物(例えば、アンモニア、Li、Na、K等のアルカリ金属イオン、Ca、Ba等のアルカリ土類金属イオン等)を、基材が精製される以前に含んでいた該不純物の量の1/10以下に減少させることが好ましい。

具体的には、塩基性不純物の含有量は、好ましくは10ppm以下、より好ましくは2 ppm以下である。

塩基性不純物の含有量を10ppm以下にすることにより、フォトレジスト基材の放射線に対する感度が劇的に向上し、その結果、フォトレジスト組成物のリソグラフィーによる微細加工バターンが好適に作製可能となる。

# [0020]

本発明で用いる化合物は、好ましくは、室温下においてアモルファス状態であり、分子の平均直径が、所望のパターンのサイズより小さく、好ましくは、5 n m 以下、より好ましくは2 n m 以下である。

尚、平均直径は、半経験的軌道法プログラムバッケージMOPAC97のAM1法で構造最適化を行って得られた構造で、その構造が占める空間のファンデルワールス半径基準の体積を真球と仮定した際の直径として定義される。

# [0021]

本発明で用いる化合物は、公知の反応を組合せて合成することができる。このとき、基材中に不純物が含まれている場合には、公知の方法により、適宜分離、精製を行うことができる。

#### [0022]

本発明では、この化合物を、酸性水溶液で洗浄し、イオン交換樹脂で処理して精製する。これにより、塩基性不純物の含有量を10ppm以下にすることができる。このとき、酸性水溶液及びイオン交換樹脂の種類は、除去すべき塩基性不純物の量や種類、あるいは処理すべき化合物の種類等に応じて、最適なものを適宜選択することが可能である。本発明では、好ましくは酸性水溶液として、濃度が0.01~10モル/リットルの酢酸水溶液を用い、イオン交換樹脂として、カチオン交換樹脂を用いる。特に好ましくは、酸性水

溶液として酢酸水溶液を用いて洗浄した後に、カチオン交換樹脂で処理して精製する。

#### [0023]

このような化合物は、フォトレジスト基材、特に、極端紫外光や電子線による超微細加工の際に用いるフォトレジスト基材として有用である。

即ち、本発明で用いる化合物は、フォトレジスト基材として使用する条件、通常は室温下において、上述したようにアモルファス状態となるため、基材として用いると、フォトレジスト組成物としての塗布性やフォトレジスト膜としての強度の点で好ましい。

#### $[0 \ 0 \ 2 \ 4]$

また、上述の通り、本発明で用いる化合物は、分子の平均直径が、所望のバターンのサイズ、具体的には、100nm以下、特に50nm以下のサイズにおいて求められているラインエッジラフネスの値よりも小さい。そのため、基材として用いると、極端紫外光や電子線による超微細加工の特徴である  $20\sim50nm$ の加工に用いたときに、ラインエッジラフネスを、2nm、好ましくは1nm以下( $3\sigma$ )に抑制することができる。

# [0025]

このような化合物をフォトレジスト基材として用いる場合には、一種単独で用いてもよく、また、本発明の効果を損なわない範囲で、二種以上を組合せて用いてもよい。 さらに、任意の置換基により複数を結合してなる化合物を一種単独で用いてもよく、また、本発明の効果を損なわない範囲で、二種以上を組合せて用いてもよい。

# [0026]

フォトレジスト基材の分子中には、放射線に対して活性なクロモフォアが含まれており、単独でフォトレジストとしての能力を示すことができるが、フォトレジストとしての性能を増強させるため、即ち、感度を向上させるため、本発明の組成物には、クロモフォアとして光酸発生剤(PAG)又は光塩基発生剤(PBG)を添加する。

#### [0027]

PAGとしては、以下の構造で例示される公知の化合物の他、同様の作用を持つ化合物であれば一般に使用できる。これらは、基材の種類や、所望の微細バターンの形状、サイズ等に応じて適宜選択することができる。PAGの配合比は、通常、フォトレジスト基材に対して50~0.1重量%の範囲で用いるのが一般的である。

【化36】

$$Ar - SO_2 - SO_2 - RX_A \qquad X_A RSO_2 - C - Z - R \qquad RX_A OSO_2 - RX_A \qquad X_A RSO_2 - C - Z - R \qquad RX_A OSO_2 - C - R \qquad RX_A OSO_2 - RX_A \qquad RX_A OSO_2 - C - R \qquad RX_A OSO_2 - C - R \qquad RX_A OSO_2 - RX_A \qquad RX_A OSO_2 - C - R \qquad RX_A OSO_2 - R \qquad RX_A OSO_2 - C - R \qquad RX_$$

$$\begin{array}{c} CH_3 \\ S \\ O CF_3SO_3 \\$$

[Ar、Ar  $^1$ 、Ar  $^2$ は、置換又は非置換の炭素数  $6\sim20$ の芳香族基であり、R、R  $^1$ 、R  $^2$ 、R  $^3$ 、R  $_A$ は、置換又は非置換の炭素数  $6\sim20$ の芳香族基、置換又は非置換の炭素数  $1\sim20$ の脂肪族基であり、X、X  $_A$ 、Y、Z は、脂肪族スルホニウム基、フッ素を有する脂肪族スルホニウム基、テトラフルオロボレート基、ヘキサフルオロホスホニウム基である。]

[0028]

PBGとしては、以下の構造で例示される公知の化合物の他、同様の作用を持つ化合物であれば一般に使用できる。これらは、基材の種類や、所望の微細バターンの形状、サイズ等に応じて適宜選択することができる。PBGの配合比は、通常、フォトレジスト基材に対して50~0.1重量%の範囲で用いるのが一般的である。ただし、クロモフォアとしてPBGを用いる場合は、基材に含まれる塩基性不純物の割合を勘案し、過剰にPBGを加えている状況になって、反応性が制御できなくならないようにその添加量を適宜調整することができる。

# 【化37】

[Rは、置換又は非置換の炭素数6~20の芳香族基、置換又は非置換の炭素数1~20の脂肪族基である。]

# [0029]

本発明の組成物では、クロモフォアとして光酸発生剤(PAG)を含む場合、それからの過剰な量の酸の発生や、発生する酸の所望の場所以外のフォトレジスト薄膜中への移動等により、必要以上の反応が進行して解像度を低下させる場合がある。そこで、フォトレジストとしての性能を、特に解像度の点で向上させるため、さらにクエンチャーとして塩基性化合物を添加する。また、クロモフォアとして光塩基発生剤(PBG)を含む場合は、クエンチャーとして酸性化合物を添加する。

即ち、クエンチャーとは、PAG又はPBGの過剰反応を抑制する添加物として定義される。

#### [0030]

クエンチャーとしては、公知の塩基性化合物又は酸性化合物の他、同様の作用を持つ他 の化合物であっても一般に使用できる。これらは、基材の種類や、所望の微細パターンの 形状、サイズ等に応じて適宜調節することができる。

本発明では、フォトレジスト組成物への溶解度やフォトレジスト層における分散性や安定性の観点から、クエンチャーとして塩基性有機化合物又は酸性有機化合物を用いることが好ましい。

#### [0031]

塩基性有機化合物としては、具体的に、キノリン、インドール、ピリジン、ビピリジン等のピリジン類の他、ピリミジン類、ピラジン類、ピペリジン、ピペラジン、ピロリジン、1,4ージアザビシクロ【2.2.2】オクタン、トリエチルアミン等の脂肪族アミン類の他、水酸化テトラブチルアンモニウム等が挙げられる。また、酸性有機化合物としては、具体的に、pートルエンスルホン酸、フェノール、安息香酸等が挙げられる。

#### $[0\ 0\ 3\ 2]$

クエンチャーの配合比は、通常、フォトレジスト基材に対して $25\sim1\times10^{-7}$ 重量%、即ち、PAG又はPBGに対して $50\sim0.01$ 重量%の範囲で用いるのが一般的である。

#### [0033]

本発明では、その効果を損なわない範囲で、PAG、PBG、クエンチャー以外に、さらに必要に応じて、水酸化テトラブチルアンモニウム及びその塩等の塩基、抗光条剤、可塑剤、スピード促進剤、感光剤、増感剤、酸増殖機能材料、エッチング耐性増強剤等を添加することができる。

#### [0034]

組成物中の各成分は、一種単独であってもよく、同一又は異なる機能を持つ成分の複数の混合物であってもよく、また、これら各成分の前駆体の混合物であってもよい。また、各成分の組成や配合比については、所望の微細パターンの形状、サイズ等に応じて適宜調節することができる。一般的には、従来のフォトレジストと同様の配合比等にすればよい

# [0035]

溶媒としては、フォトレジスト用溶媒として一般に用いられているものが使用できる。 具体的には、2ーメトキシエチルエーテル、エチレングリコールモノメチルエーテル(2ーメトキシエタノール)、プロピレングリコールモノメチルエーテル、アセトキシメトキシプロバン等のグリコール類、乳酸エチル、乳酸メチル等の乳酸エステル類、メチルプロピオネート、エチルプロピオネート等のプロピオネート類、メチルセルソルブアセテート等のセルソルブエステル類、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素類、メチルエチルケトン、シクロヘキサノン、2ーヘプタノン等のケトン類等が挙げられる。これらは、基材の溶媒に対する溶解度、製膜性等に応じて適宜選択することができる。

#### [0036]

本発明の組成物が溶媒を含んでいる場合、各成分の割合は、所望のフォトレジスト層の膜厚を形成するために適する量とするのが好ましい。具体的には、組成物の全重量の1~40重量%とするのが一般的である。ただし、この割合は、基材や溶媒の種類、フォトレジスト層の膜厚等に応じて適宜調節することができる。

#### [0037]

本発明の組成物は、例えば、スピンコーティング、ディップコーティング、ペインティング等の方法により、シリコンウェーハ等の基板上、又はシリコンウェーハに形成された任意の被加工層に均一に塗布される。塗布後は、溶媒を除くため、フォトレジストコーティング層が不粘着性になるまで、例えば、80~160℃に加熱して乾燥するのが一般的である。ただし、加熱条件は、基材や溶媒の種類、フォトレジスト層の膜厚等に応じて適宜調節することができる。

#### [0038]

次に、フォトレジストコーティング層が不粘着性になった基板を、極端紫外光により、フォトマスクを通して露光し、又は電子線を任意の方法で照射することにより、基材に含まれる保護基を脱離させ、フォトレジストコーティング層の露光領域と、非露光領域との間における溶解度の相違を造り、さらに溶解度の相違度を向上させるために、露光後にベークし、その後、レリーフイメージを形成するため、アルカリ現像液等で現像する。このような操作により、基板上に超微細加工されたバターンが形成される。

#### [0039]

本発明の組成物を用いて極端紫外光や電子線による超微細加工を行えば、100nm以細、特に50nm以細の孤立ライン、ライン/スペース(L/S)=1/1、ホール等のパターンを、高感度、高解像度、低ラインエッジラフネスで形成することが可能となる。

#### 【実施例】

#### $[0 \ 0 \ 4 \ 0]$

次に、実施例により本発明を具体的に示すが、本発明は下記の実施例に限定されるものではない。

#### 製造例1

[フォトレジスト基材]

(1) カリックスー [4] ーレゾルシナレンの合成

十分乾燥し、窒素ガスで置換した滴下漏斗、ジム・ロート氏冷却管、温度計を設置した

三口フラスコ(容量500ミリリットル)に、窒素気流下で、レゾルシノール(33g、300ミリモル)と、アセトアルデヒド(17ミリリットル、300ミリモル)を封入した後、窒素微加圧下、蒸留メタノール(300ミリリットル)を投入し、メタノール溶液を調製した。このメタノール溶液を、油浴中で攪拌しながら75℃に加熱した。次いで、濃塩酸75ミリリットルを、滴下漏斗より滴下しながら徐々に加えた後、引き続き、75℃で2時間、加熱攪拌を継続した。反応終了後、放冷し、室温に到達させた後、水浴で冷却した。1時間静置後、白色の目的物粗結晶が生成し、これを濾別した。この粗結晶を、純水(100ミリリットル)で2回洗浄した後、エタノールと水の混合溶液より再結晶を行い精製し、減圧乾燥することにより、上記式(15)のRの全てが水素原子であるカリックスー [4] ーレゾルシナレン(16g、収率40.2%)を得た。この化合物の構造は、NMR測定、IR測定、元素分析等を行い決定した。

#### $[0\ 0\ 4\ 1]$

(2) カリックスー [4] ーレゾルシナレン化合物の合成

十分乾燥し、窒素ガスで置換したジム・ロート氏冷却管、温度計を設置した二ロフラス コ(容量100ミリリットル)に、上記(1)で得られたカリックスー【4】一レゾルシ ナレン(2.07g、3.8ミリモル)と農酸カリウム(7.32g、30ミリモル)、 18-crown-6 (0.52g、1.94ミリモル)を封入し、窒素置換した。次い で、アセトン38ミリリットルを加えて溶液とした後に、ブロモ酢酸tert-ブチル( 3.51g、18ミリモル)を加えて、窒素雰囲気下、75℃のオイルバス中で、24時 間攪拌しながら加熱還流した。反応終了後、放冷し、室温に到達させた後、反応溶液に氷 水を注ぎ、1時間攪拌することにより白色沈殿を得た。これを濾別し、減圧乾燥すること により、上記式(15)のRの50%がtert-ブチロキシカルボニルメチル基であり 、50%が水素原子であるカリックスレゾルシナレン化合物の粗生成物(3.04g、収 率80%)を得た。次いで、微量含まれる炭酸カリウムを除去するため、アセトン(10 ミリリットル)に溶解し、酢酸水溶液(1モル/リットル、300ミリリットル)に注ぎ 、白色結晶を得た。これを濾別、減圧乾燥することにより、精製した上記化合物(2.5 8g、精製収率85%)を得た。この化合物の構造は、TGA(170℃付近で脱離した t e r t ー ブチロキシカルボニルメチル基の重量)、NMR測定、IR測定、元素分析等 を行い決定した。また、この化合物に含まれるカリウムイオンの量は、誘導結合プラズマ 質量分析装置による定性分析の結果、1,000~1,500ppmであった。

#### [0042]

(3) カリックスー [4] ーレゾルシナレン化合物の精製

#### [0043]

#### 実施例1

[フォトレジスト組成物]

基材として、製造例1(3)において、酸性水溶液で洗浄し、イオン交換樹脂で処理し、塩基性不純物を除去したカリックスレゾルシナレン化合物87重量部、PAGとしてトリフェニルスルホニウムトリフルオロメタンスルホンネート10重量部、クエンチャーとして1,4-ジアザビシクロ[2.2.2]オクタン3重量部からなる固体を、その割合が20重量パーセントとなるように、2-メトキシエタノールに溶解することにより、フ

[0044]

比較例1

[フォトレジスト組成物]

[0045]

比較例2

[フォトレジスト組成物]

[0046]

比較例3

[フォトレジスト組成物]

比較例2において、カリックスレゾルシナレン化合物を含んでなるフォトレジスト溶液の代わりに、日本ゼオン製フォトレジストZEP520を用いる以外は比較例2と同様に実施した。その結果、いずれの場合ともラインが残らずに面的な膜減りが起こり、全くバターンが作成されなかった。

【産業上の利用可能性】

[0047]

本発明の組成物は、半導体装置等の電気・電子分野や光学分野等において好適に用いられる。これにより、ULSI等の半導体装置の性能を飛躍的に向上させることができる。

# 【図面の簡単な説明】

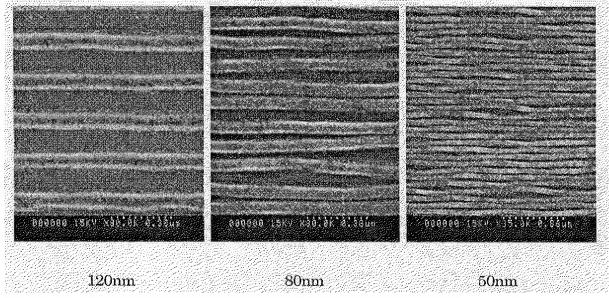
[0048]

【図1】実施例1におけるフォトレジスト組成物のラインアンドスペースバターンである。

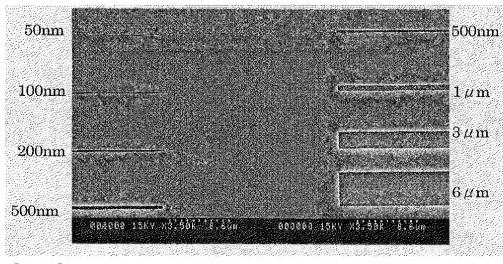
【図2】比較例1におけるフォトレジスト組成物の孤立ラインパターンである。

【図3】比較例2におけるフォトレジスト組成物のラインアンドスペースパターンである。

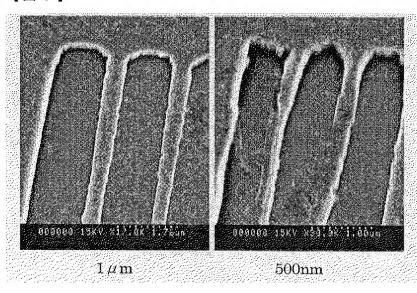
# 【書類名】図面【図1】



[図2]



【図3】



【書類名】要約書

【要約】

【課題】 極端紫外光や電子線等による超微細加工が、高感度、高解像度、低ラインエッジラフネスで可能な、フォトレジスト組成物を提供する。

【解決手段】 酸性水溶液で洗浄し、イオン交換樹脂で処理した、極端紫外光反応性有機 化合物からなるフォトレジスト基材、光酸発生剤又は光塩基発生剤、及びクエンチャーを 含む固形分と、溶媒とを含むフォトレジスト組成物。

【選択図】 図1

【書類名】 手続補正書 【提出日】 平成16年 5月11日 【あて先】 特許庁長官 今井 康夫 殿 【事件の表示】 【出願番号】 特願2004-111460 【補正をする者】 【識別番号】 000183657 【氏名又は名称】 出光石油化学株式会社 【代理人】 【識別番号】 100086759 【弁理士】 【氏名又は名称】 渡辺 喜平 【手続補正】】 【補正対象書類名】 特許願 【補正対象項目名】 発明者 【補正方法】 変更 【補正の内容】 【発明者】 【住所又は居所】 千葉県市原市姉崎海岸1番地1 【氏名】 石井 宏寿 【発明者】 【住所又は居所】 千葉県市原市姉崎海岸1番地1 【氏名】 大和田 貴紀 【発明者】 【住所又は居所】 東京都目黒区大岡山2-12-1 東京工業大学内 【氏名】 芝崎 祐二 【発明者】 【住所又は居所】 東京都目黒区大岡山2-12-1 東京工業大学内 【氏名】 上田 充 【その他】 誤記の理由:代理人の錯誤により、発明者「芝崎 祐二」を「柴 崎祐二」と誤記いたしました。

【書類名】 出願人名義変更届(一般承継)

【提出日】 平成16年 9月13日

【あて先】 特許庁長官 小川 洋 殿

【事件の表示】

【出願番号】 特願2004-111460

【承継人】

【識別番号】 000183646

【氏名又は名称】 出光興産株式会社

【承継人代理人】

【識別番号】 100086759

【弁理士】

【氏名又は名称】 渡辺 喜平

【提出物件の目録】

【物件名】 承継人であることを証する書面 」

【援用の表示】 特願2004-199675の出願人名義変更届に添付のものを

援用する。

【包括委任状番号】 0200131

0001836572000630 住所変更

東京都墨田区横網一丁目6番1号出光石油化学株式会社00018368 19900808 新規登録

東京都千代田区丸の内3丁目1番1号 出光興産株式会社